## TABLE PAR NOMS D'AUTEURS

В		н	
Barret (P.). — Analyse et mode d'expression des mécanismes cinétiques dans les réactions de matériaux métalliques et minéraux.  Barret (P.) et Dupoisson (B.). — Corrosion du nickel par SO <sub>2</sub> à température élevée	141 145	Haberko (K.). — Quelques propriétés de la zircone coprécipitée avec différents oxydes	217
Cinétique d'hydratation des aluminates et silicates de calcium en relation avec les mécanismes du dur-		1	
cissement dans les ciments.  Beltowska-Lehman (E.). — Voir Riesenkampf (A.).  Bertrand (G.), Lallemant (M.), Pinon (D.) et Watelle (G.). — Anisotropie du développement du sulfate de cuivre trihydraté sur lames monocristal-	127	Iliev (I.), Pangarova (V.) et Nedkov (I.). — Étude des ferrites de lithium cosubstitué avec V <sup>5+</sup> et CO <sup>2+</sup> frittés à basse température	83
lines du pentahydrate. Ellipsoïde de réaction.  Bertrandie (D.). — Voir Barret (P.).	167	L	
Bracconi (P.). — Voir Dujour (LC.).  Brisi (C.) et Gianoglio (C.). — Composés Sr <sub>2</sub> Fe <sub>0,5</sub> Me <sub>0,5</sub> O <sub>4</sub> de structure type K <sub>2</sub> NiF <sub>4</sub> .	97	Lallemant (M.). — Voir Bertrand (G.), Lambertin (M.). — Voir Morel (Y.). Larpin (JP.). — Voir Morel (Y.).	
С		Le Flem (G.). — Magnétisme mono- et bidimension- nel et structure	71
		w	
Capitelli (M.) et Ficocelli Varracchio (E.). — Propriétés thermodynamiques de plasmas Ar — H <sub>2</sub> .  Cauchemont (G.). — Voir Rasneur (J.).  Chevalier (B.). — Voir Mourgout (C.).  Colson (JC.). — Voir Morel (Y.).  Cottin (B.). — Influence du gypsage sur la réactivité	195	M  Male (G.). — Nouvelle méthode de préparation des métaux des terres rares. Contribution à l'étude de la réduction carbothermique de leurs oxydes (I). — Réduction carbothermique des sesquioxydes des	
du ciment Portland	123	Marion (F.). — Voir Rasneur (J.).  Menetrier (D.). — Voir Barret (P.).  Mocellin (A.). — Céramiques pour les applications à	179
Dabosi (F.). — Voir Pieraggi (B.).  Desforges (C. D.). — Métaux et alliages pour l'application à haute température, état présent et prévisions futures.	28	haute température .  Morel (Y.), Larpin (JP.), Lambertin (M.) et Colson (JC.). — Influence de la composition d'aciers ferritiques Fe — Cr — Al faiblement alliés sur les mécanismes et la vitesse de corrosion par le	46
Dufour (LC.), Rosa (B. de), Bracconi (P.), Rickard (JM.) et Hartoulari (R. de). — Réduc- tion par l'hydrogène de CoO et NiO. Rééquilibra- tion de l'oxyde et germination du métal	109	soufre vapeur Mourgout (C.), Chevalier (B.), Étourneau (J.), Portier (J.), Hagenmuller (P.) et Georges (R.). — Les oxynitrures de néodyme $\operatorname{NdN}_{1-x}O_x$ . Prépa-	153
Dupoisson (B.). — Voir Barret (P.).		ration et étude des propriétés magnétiques, élec- triques et structurales , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	89
E		métaux de transition	225
Étourneau (J.). — Voir Mourgout (C.).		cobalt à haute température	243
F		l'oxyde cobalteux	285
Ficocelli Varracchio (E.). — Voir Capitelli (M.).		N	
G		Nedkov (I.). — Voir Iliev (I.). Neubauer (I.) et Romwalter (A.). — Changement de phase polymorphique jusqu'à 1 200° C dans la	
Georges (R.). — Voir Mourgout (C.). Gianoglio (C.). — Voir Brisi (C.). Görlich (E.). — Structure et transformation polymorphique de la silice vitreuse.	201	zircone technique contenant de la chaux	207 173
The second secon			-

P		Stoklosa (A). — Cinétique et mécanisme de sulfu- ration de nickel en atmosphère H <sub>2</sub> S — H <sub>2</sub> à tempé-	
Pangarova (V.) Voir Iliev (1.).		ratures élevées	275
Pieraggi (B.) et Dabosi (F.) Aspects cinétiques		Stringer (J.) et Whittle (D. P.) Oxydation et	
et structuraux de l'oxydation du hafnium et		corrosion à haute température	6
d'alliages hafnium-cuivre	101	Szczawinska (E.). — Voir Walec (T.).	
Pinon (D.). — Voir Bertrand (G.).			
Podhorodecki (J.), Stelmach (J.) et Wedry-			
chowska (M.). — Sulfuration de quelques aciers	404	T	
austénitiques	161		
Poniewierski (Z.). — Effet du type de modification sur la microstructure de l'eutectique aluminium-		Truszkowski (W.). — Sur les états extrêmes d'orien-	
silicium	253	tation cristallographique dans les métaux C. F. C.	65
Portier (J.). — Voir Mourgout (C.).	200		
Przybylski (K.) Voir Mrowec (S.).			
		U	
R			
-		Ubank (R. G.). — Couches de protection à haute	
Rasneur (J.), Cauchemont (C.) et Marion (F.).		température pour des turbines à gaz. Pratique cou-	0.4
Équilibres, non-stœchiométries et propriétés élec-		rante et besoins futurs . ,	21
triques des sulfures de zirconium et d'hafnium en			
fonction de la température et de la pression du		W	
soufre	267	W	
Regourd (M.). — Résistance chimique du ciment à		W. I. (W. ) . (C. ) . (C. ) . (C. )	
l'eau de mer	135	Walec (T.) et Szczawinska (E.). — Effet de la géo-	
Rickard (JM.). — Voir Dujour (LC.).		métrie sur les cinétiques d'oxydation du nickel	117
Riesenkampf (A.) et Beltowska-Lehman (E.).		Watelle (G.). — Voir Bertrand (G.) et Niepce (J. C.). Wedrychowska (M.). — Voir Podhorodecki (J.).	
Electrodéposition et propriétés des alliages à base de fer, de nickel et de cobalt	261	Werber (T.) et Zurek (Z.). — Les phénomènes de	
Romwalter (A.). — Voir Neubauer (1.).	201	la phase métallique pendant la sulfuration des	
Rosa (B. de). — Voir Dufour (LC.).		alliages Cu — Al	281
atom (as do). Ton Dajon (as c.).		Whittle (D. P.) Voir Stringer (J.).	
S			
		2	
Stelmach (J.) Voir Podhorodecki (J.).		Z	
Stoklosa (A.). — La structure des défauts du sulfure			
de nickel β-Ni <sub>3</sub> S <sub>2</sub>	249	Zurek (Z.). — Voir Werber (T.).	

